

Process for producing a high-temperature superconductor and also shaped bodies composed thereof

Patent Number: ☐ US5047391
Publication date: 1991-09-10
Inventor(s): BOCK JOACHIM (DE); PREISLER EBERHARD (DE)
Applicant(s):: HOECHST AG (DE)
Requested Patent: ☐ EP0362492, A3, B1
Application Number: US19890395609 19890818
Priority Number(s): DE19883830092 19880903
IPC Classification: C01G29/00 ; C04B35/60
EC Classification: C04B35/45L, C04B35/653, H01L39/12C2
Equivalents: CA1321870, CN1034247B, CN1041058, ☐ DE3830092, ES2043976T, ☐ JP2107558, JP2645470B2, NO300062B

Abstract

To produce a high-temperature superconductor of the composition $\text{Bi}_2(\text{Sr,Ca})_3\text{Cu}_2\text{O}_{8+x}$ having a strontium to calcium ratio of 5:1 to 2:1 and a value of x between 0 and 2, the oxides and/or carbonates of bismuth, strontium, calcium and copper are vigorously mixed in a stoichiometric ratio. The mixture is heated at temperatures of 870 DEG to 1100 DEG C. until a homogeneous melt is obtained. The melt is poured into molds and allowed to solidify in them. The cast bodies removed from the molds are annealed for 6 to 30 hours at 780 DEG to 850 DEG C. Finally, the annealed cast bodies are treated for at least 6 hours at temperatures of 600 DEG to 820 DEG C. in an oxygen atmosphere. The cast bodies can be converted into shaped bodies of the desired sizes by mechanical processes before they are annealed. The shape and size of the shaped bodies may also be determined by the shape and dimensioning of the molds used in producing the cast bodies.

Data supplied from the esp@cenet database - 12



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

(11) Veröffentlichungsnummer:

0 362 492
A2



EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 89112543.7

(51) Int. Cl.⁵: **C04B 35/00**, **C04B 35/40**,
H01L 39/12

(22) Anmeldetag: 10.07.89

(30) Priorität: 03.09.88 DE 3830092

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
11.04.90 Patentblatt 90/15

(64) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI LU NL SE

(71) Anmelder: **HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT**
Postfach 80 03 20
D-6230 Frankfurt am Main 80(DE)

(72) Erfinder: **Bock, Joachim, Dr.**
Geschwister-Scholl-Strasse 4a
D-5042 Erftstadt(DE)
Erfinder: **Preisler, Eberhard, Dr.**
Bertholt-Brecht-Strasse 55
D-5042 Erftstadt(DE)

(54) **Verfahren zur Herstellung eines Hochtemperatursupraleiters sowie daraus bestehende Formkörper.**

(57) Zur Herstellung eines Hochtemperatursupraleiters der Zusammensetzung $\text{Bi}_2(\text{Sr,Ca})_3\text{Cu}_2\text{O}_{8-x}$ mit einem Verhältnis von Strontium zu Calcium von 5 : 1 bis 2 : 1 und einem Wert für x zwischen 0 und 2 mischt man die Oxide und/oder Carbonate des Bismuts, Strontiums, Calciums und Kupfers in stöchiometrischem Verhältnis intensiv. Die Mischung erhitzt man solange auf Temperaturen von 870 bis 1100 °C, bis eine homogene Schmelze vorliegt. Man vergießt die Schmelze in Kokillen und läßt sie darin erstarren. Die aus den Kokillen entnommenen Gußkörper temperiert man 6 bis 30 Stunden bei 780 bis 850 °C. Schließlich behandelt man die getemperten Gußkörper mindestens 6 Stunden bei Temperaturen von 600 bis 820 °C in Sauerstoffatmosphäre.

Man kann die Gußkörper vor ihrer Temperung durch mechanische Verfahren in Formkörper gewünschter Abmessungen überführen.

Form und Abmessung der Formkörper können auch durch die Gestalt und Dimensionierung der bei der Herstellung der Gußkörper verwendeten Kokillen bestimmt werden.

EP 0 362 492 A2

V rfahren zur Herstellung eines Hochtemperatursupraleiters sowie daraus bestehende Formkörper

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung eines Hochtemperatursupraleiters der Zusammensetzung $\text{Bi}_2(\text{Sr,Ca})_3\text{Cu}_2\text{O}_{8+x}$, wobei das Verhältnis von Strontium zu Calcium (5 bis 2) : 1 beträgt und x einen Wert zwischen 0 und 2 hat sowie seine Anwendung zur Erzeugung von Formkörpern.

Durch die mit einem Nobelpreis ausgezeichnete Entdeckung von Bednorz und Müller ist bekannt, daß nicht nur gewisse Metallegierungen bei Temperaturen unter 24 K Supraleiter sind, sondern daß auch keramische Verbindungen, welche neben Kupferoxid Erdalkalioxide und Oxide der Seltenen Erden enthalten, supraleitende Eigenschaften aufweisen, und das schon bei höheren Temperaturen. Wegen ihrer höheren sog. Sprungtemperatur bezeichnet man diese Verbindungen als Hochtemperatursupraleiter.

Aus dem System Bismut-Strontium-Calcium-Kupfer-Sauerstoff sind bis jetzt drei Verbindungen bekannt, die Supraleitung aufweisen; und zwar $\text{Bi}_2(\text{Sr,Ca})_2\text{CuO}_{6+x}$ ("1-Schichtverbindung"); Sprungtemperatur: ca. 40 K; $\text{Bi}_2(\text{Sr,Ca})_3\text{Cu}_2\text{O}_{8+x}$ ("2-Schichtverbindung"); Sprungtemperatur: 85 K; $\text{Bi}_2(\text{Sr,Ca})_4\text{Cu}_3\text{O}_{10+x}$ ("3-Schichtverbindung"); Sprungtemperatur: ca. 105 K.

Dabei lassen sich die beiden zuerst genannten Verbindungen aus pulverförmigen Oxiden oder Carbonaten durch Sinterung herstellen, wobei im Falle der entsprechenden Einsatzmengen nur dann große Anteile der 2-Schichtverbindung im Phasengemisch erhalten werden, wenn die Sinterung knapp unterhalb des Schmelzpunktes der Pulvermischung durchgeführt wird. Um dabei ein Aufschmelzen von Teilen der Pulvermischung zu verhindern, wird die Pulvermischung zunächst bei niedriger Temperatur gesintert, um dann nach mehreren Zwischenmahlungen stets bei etwas erhöhter Temperatur erneut gesintert zu werden.

Schließlich ist vorgeschlagen worden, Gemische aus den Oxiden des Bismuts, Strontiums, Calciums und Kupfers mit einem Überschuß an Kupferoxid aufzuschmelzen und aus dieser Schmelze Einkristalle insbesondere der 2-Schichtverbindung zu ziehen (vergleiche H.G. von Schnering et al. in: "Angewandte Chemie", 100 (1988) 604 - 607).

Nachteilig ist bei der zuerst genannten Arbeitsweise, daß sie technisch sehr aufwendig ist. Darüber hinaus liefern beide Arbeitsweisen keine röntgenographisch phasenreinen Produkte.

Es ist daher Aufgabe der vorliegenden Erfindung, ein Verfahren zur Herstellung eines Hochtemperatursupraleiters der Zusammensetzung Bi_2 -

$(\text{Sr,Ca})_3\text{Cu}_2\text{O}_{8+x}$ ("2-Schichtverbindung") anzugeben, mit welchem bei geringem technischem Aufwand ein weitgehend phasenreines Produkt erhalten wird. Das wird erfindungsgemäß dadurch erreicht, daß man die Oxide und/oder Carbonate des Bismuts, Strontiums, Calciums und Kupfers in stöchiometrischem Verhältnis intensiv mischt; daß man die Mischung solange auf Temperaturen von 870 bis 1100 °C, vorzugsweise 950 bis 1000 °C, erhitzt, bis eine homogene Schmelze vorliegt; daß man die Schmelze in Kokillen vergießt und darin erstarren läßt; daß man die aus den Kokillen entnommenen Gußkörper 6 bis 30 Stunden, vorzugsweise 7 bis 12 Stunden, bei 780 bis 850 °C temperiert; und daß man die getemperten Gußkörper mindestens 6 Stunden bei Temperaturen von 600 bis 830 °C in Sauerstoffatmosphäre behandelt.

Das Verfahren gemäß der Erfindung kann weiterhin wahlweise auch noch dadurch ausgestaltet sein, daß

a) man aus Kupfer bestehende Kokillen verwendet,

b) man bei 810 bis 830 °C temperiert,

c) man 8 bis 24 Stunden in Sauerstoffatmosphäre behandelt,

d) man bei Temperaturen von 800 bis 820 °C in Sauerstoffatmosphäre behandelt,

e) man die Gußkörper vor ihrer Temperung durch mechanische Verfahren in Formkörper gewünschter Abmessungen überführt,

f) die Formkörper eine maximale Dicke bis zu 6 mm aufweisen

Schließlich können nach dem erfindungsgemäßen Verfahren Formkörper hergestellt werden. Dabei kann ihre Form und Abmessung durch die Gestalt und dimensionierung der bei der Herstellung der Gußkörper verwendeten Kokillen bestimmt werden.

Beim Verfahren gemäß der Erfindung werden vorteilhafterweise Kupferkokillen verwendet, weil das in ihrer Oberfläche entstehende Kupferoxid systemimmanent ist und daher wenig oder gar nicht stören sollte.

Beim erfindungsgemäßen Verfahren bringt die Glühung in reinem Sauerstoff nur noch geringfügige, jedoch erkennbare Strukturänderungen mit sich. Zur Bildung der reinen 2-Schichtverbindung ist das Glühen in Sauerstoff unerlässlich.

Der Sauerstoffindex der Bismut-Strontium-Calcium-Cuprate entspricht in der Regel nicht exakt dem Wert, der sich aus der Berechnung ergibt, wenn man die beteiligten Elemente jeweils in ihrer stabilsten Wertigkeitsstufe einsetzen würde. Ein Teil des Kupfers und/oder des Bismuts kann auch höherwertig sein. Die drei genannten Verbindungen weisen in ihrer Struktur Gitterplätze auf, die von

Sauerstoff besetzt sein können, aber nicht besetzt sein müssen. In Abhängigkeit von der Höhe der Temperatur und des Sauerstoffpartialdruckes kann Sauerstoff in die Verbindungen eintreten oder auch aus ihnen wieder abgespalten werden. Die Angabe für den Sauerstoffindex $a + x$ ist so gewählt, daß a dem Wert für die stabilste Wertigkeit (Cu: 2+, Bi: 3+, Sr: 2+, Ca: 2+) entspricht, während x die Sauerstoffäquivalente für den höherwertigen Anteil des Kupfers und Bismuts angibt.

Beispiel 1 (Vergleichsbeispiel)

Eine Mischung aus 467 g SrO, 126 g CaO und 358 g CuO wurde in einem Intensivmischer homogenisiert, bevor sie in einem Sinterkorund-Tiegel 12 Stunden auf 920°C erhitzt wurde. Anschließend wurden der Mischung 1049 g Bi₂O₃ zugefügt. Die eine Hälfte der Vierkomponenten-Mischung wurde zunächst 12 Stunden bei 800°C getempert. Nach einer Zwischenmahlung wurde 6 Stunden auf 870°C erhitzt. Das erhaltene Produkt lieferte das Röntgendiagramm 1 a (vergleiche die Figur).

Die andere Hälfte der Vierkomponenten-Mischung wurde jeweils 12 Stunden bei 800, 820, 850, 860 und 870°C getempert, wobei nach jeder Temperaturbehandlung eine Zwischenmahlung erfolgte. Das erhaltene Produkt lieferte das Röntgendiagramm 1 b (vergleiche die Figur).

Ein Vergleich beider Röntgendiagramme zeigt einerseits, daß durch die längere Wärmebehandlung die 1-Schichtverbindung zugunsten der 2-Schichtverbindung abgereichert wird, aber andererseits die phasenreine 2-Schichtverbindung auch nach Temperzeiten von 72 Stunden noch nicht vorliegt. Das Produkt mit dem Röntgendiagramm 1 b wurde 8 Stunden in Sauerstoffatmosphäre auf 815°C erhitzt; seine Sprungtemperatur betrug dann 68 K.

Beispiel 2 (Vergleichsbeispiel)

Eine Mischung aus 467 g SrO, 126 g CaO, 358 g CuO und 1049 g Bi₂O₃ wurde in einem Intensivmischer homogenisiert. 300 g dieser Mischung wurden in einen Sinterkorund-Tiegel gefüllt und dann 1 Stunde in einem Kammerofen auf 1000°C erhitzt. Die resultierende homogene Schmelze wurde in eine Kupferkokille (Abmessungen: 30 x 30 x 60 mm) vergossen und zur Erstarrung gebracht. Der Gußkörper wurde nach dem Abkühlen vermahlen. Das erhaltene Pulver lieferte das Röntgendiagramm 2 (vergleiche die Figur); es finden sich darin keine Reflexe der 2-Schichtverbindung, sondern nur solche der 1-Schichtverbindung und mindestens einer weiteren Phase.

Das Pulver mit dem Röntgendiagramm 2 wurde

dreimal 8 Stunden bei 815°C an der Luft getempert, wobei es jeweils zwischen den Temperungen gemahlen wurde; schließlich wurde es noch einmal 8 Stunden bei 815°C unter Sauerstoff geglüht. Das Pulver lieferte nunmehr das Röntgendiagramm 3 (vergleiche die Figur), d.h. das Pulver war ein Phasengemisch aus der 1-Schichtverbindung und der 2-Schichtverbindung.

Beispiel 3 (gemäß der Erfindung)

Die gemäß Beispiel 2 erzeugten Gußkörper wurden mit Hilfe einer Trennscheibe (mit Diamant belegte Kupferscheibe) in 3 mm dicke Platten zerlegt. Die Platten wurden 8 Stunden bei 815°C an der Luft getempert, wonach ausweislich des Röntgendiagrammes die 2-Schichtverbindung neben einem kleinen Rest von 1-Schichtverbindung vorlag. Bei der anschließenden 8stündigen Glühung der Platten bei 815°C in Sauerstoffatmosphäre verschwanden die Linien der 1-Schichtverbindung weitestgehend (vergleiche die Figur: Röntgendiagramm 4).

Die Sprungtemperatur der Platten betrug nunmehr 85 K.

Beispiel 4 (gemäß der Erfindung)

Beispiel 3 wurde mit der Änderung wiederholt, daß die 3 mm dicken Platten 30 Stunden bei 790°C an der Luft getempert und anschließend 12 Stunden bei der gleichen Temperatur in Sauerstoffatmosphäre geglüht wurden.

Die Platten waren bezüglich ihres Röntgendiagrammes und ihrer Sprungtemperatur mit den nach Beispiel 3 erhaltenen Platten identisch.

Ansprüche

1. Verfahren zur Herstellung eines Hochtemperatursupraleiters der Zusammensetzung Bi₂(Sr,Ca)₃Cu₂O_{8+x}, wobei das Verhältnis von Strontium zu Calcium (5 bis 2) : 1 beträgt und x einen Wert zwischen 0 und 2 hat, dadurch gekennzeichnet, daß man die Oxide und/oder Carbonate des Bismuts, Strontiums, Calciums und Kupfers in stöchiometrischem Verhältnis intensiv mischt; daß man die Mischung solange auf Temperaturen von 870 bis 1100°C, vorzugsweise 950 bis 1000°C, erhitzt, bis eine homogene Schmelze vorliegt; daß man die Schmelze in Kokillen vergießt und darin erstarren läßt; daß man die aus den Kokillen entnommenen Gußkörper 6 bis 30 Stunden, vorzugsweise 7 bis 12 Stunden, bei 780 bis 850°C tempert; und daß man die getemperten Gußkörper mindestens 6

Stunden bei Temperaturen von 600 bis 830 °C in Sauerstoffatmosphäre behandelt.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man aus Kupfer bestehende Kokillen verwendet.

5

3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man bei 810 bis 830 °C temperiert.

4. Verfahren nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß man 8 bis 24 Stunden in Sauerstoffatmosphäre behandelt.

10

5. Verfahren nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man bei Temperaturen von 800 bis 820 °C in Sauerstoffatmosphäre behandelt.

15

6. Verfahren nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man die Gußkörper vor ihrer Temperung durch mechanische Verfahren in Formkörper gewünschter Abmessungen überführt.

20

7. Verfahren nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß die Formkörper eine maximale Dicke bis zu 6 mm aufweisen.

8. Formkörper, hergestellt nach dem Verfahren gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 7.

25

9. Formkörper, hergestellt nach dem Verfahren gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß ihre Form und Abmessung durch die Gestalt und Dimensionierung der bei der Herstellung der Gußkörper verwendeten Kokillen bestimmt ist.

30

35

40

45

50

55

4

